(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A) (11)特許出願公開番号

特開平10-249200

(43)公開日 平成10年(1998) 9月22日

(51) Int.Cl. ⁶		識別記号	F	. I		
B01J	23/58	ZAB	В	0 1 J	23/58	ZABA
B01D	53/94				27/232	Α
B01J	27/232				27/25	Α
	27/25		. В	0 1 D	53/36	104A

		審查請求	未請求 請求項の数3 OL (全 4 頁)
(21)出願番号	特顯平9-58869	(71) 出顧人	000003997 日産自動車株式会社
(22)出顧日	平成9年(1997)3月13日	(72)発明者	神奈川県横浜市神奈川区宝町2番地 森田 博 神奈川県横浜市神奈川区宝町2番地 日産
		(72)発明者	自動車株式会社内 菅 克雄 神奈川県横浜市神奈川区宝町2番地 日産
			自動車株式会社内

(54) 【発明の名称】 内燃機関の排気浄化用触媒およびその製造方法

(57)【要約】

【課題】 耐久後の触媒性能の向上を図った内燃機関の 排気浄化用触媒を提供すること。

【解決手段】 触媒層中に少なくともPdとバリウム化 合物粒子とを含み、このバリウム化合物粒子の粒径が1 00~600nmで、とのバリウム粒子の含有量が触媒 担体1リットル当たり5~50gである。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 内燃機関の排気浄化用触媒において、触媒層中に少なくともPdとバリウム化合物粒子とを含み、該バリウム化合物粒子の粒径が100~600nmで、該バリウム粒子の含有量が触媒担体1リットル当たり5~50gであることを特徴とする内燃機関の排気浄化用触媒。

【請求項2】 請求項1に記載の内燃機関の排気浄化用 触媒の製造方法において、

前記Pdをアルミナに担持した粉末とバリウム化合物粉 10 末とを湿式にて混合粉砕して得たスラリーを一体構造担 体に担持することを特徴とする内燃機関の排気浄化用触 媒の製造方法。

【請求項3】 請求項1または2に記載の内燃機関の排 気净化用触媒において、

前記パリウム化合物粉末は、炭酸塩、硝酸塩、水酸化物のいずれかであるととを特徴とする内燃機関の排気浄化 用触媒。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、ガソリン燃料を用いた自動車等の内燃機関から排出される排ガス中の有害成分である炭化水素(HC)、一酸化炭素(CO)、窒素酸化物(NOx)を効率良く浄化する排気浄化システムに関する。

[0002]

【従来の技術】従来、内燃機関から排出される排ガス中の炭化水素(HC)、一酸化炭素(CO)、窒素酸化物(NOx)を浄化する排ガス用浄化触媒は種々提案され、貴金属(Pd、Pt、Rh等)の働きを助けるため 30 にバリウム(以下、Baと称す)等のアルカリ土類金属、アルカリ金属を添加し、高い触媒性能を維持することが可能となっている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、触媒W/C層中にバリウム化合物を担持した触媒においては、バリウム化合物の触媒中の状態により性能が左右され、場合によっては耐久後のNOx転化性能が充分に得られず、さらなる性能向上が必要であった。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記問題点に鑑み、内燃機関の排気浄化用触媒のパリウム化合物の状態および担持する方法について研究した結果、パリウム化合物粒子の粒径が100~600nmで平均粒子径が350nm、そして、とのパリウム粒子の含有量が触媒担体1リットル当たり5~50gで、かつパリウム化合物粉末とPdをアルミナに担持した粉末とを湿式にて混合粉砕して得たスラリーを一体構造担体に担持した触媒は、耐久後の触媒性能が向上することを見いだした。特にNOx性能向上が顕著である。

【0005】以下、本発明について説明する。本発明の 排気浄化用触媒は、ハニカム担体に貴金属成分としてP

d、基材として高表面積を持つアルミナを主成分とする 材料を使用し、さらに助触媒成分としバリウム化合物からなるW/C層を有する構造とした。

【0006】次に、作用を説明する。Pdを触媒成分とした内燃機関の浄化用触媒において、排気A/Fが燃料リッチな条件では、Pdが排気中のHCにより吸着被毒されることにより、NOx転化性能が低下することが知られている。このPdのHC吸着被毒を抑制する手段として、Pdへの電子供与体となるパリウム化合物を添加し、酸化Pdの状態からPdをよりメタル化することでPdの吸着被毒を抑制する方法が取られている。このときのパリウムの添加方法、あるいはバリウム重量、さらにパリウム化合物の粒径の違いにより電子供与体としてのバリウムがPdへ与える影響の大きさが異なることがわかった。

[0007]

【発明の実施の形態】以下、本発明の実施例を比較例及 20 び試験例を参照しながら具体的に説明する。

【0008】(実施例1)まず、粒子径が100~600nmの範囲で平均粒子径が350nmである炭酸バリウム粉末をPd金属溶液を含浸したアルミナ粉末140gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、400℃で2時間焼成する。このPd担持アルミナ粉末にセリウム/ジルコニウム複合酸化物60gと水を混合、攪拌して触媒スラリーを作製する。これを0.121のハニカム担体にコーティングし、乾燥させる。このとき、Baの重量は、触媒担体1リットル当たり5gでW/C重量は225g/1であった。

【0009】(実施例2)実施例1と同様のスラリーで Baの重量のみを増加させたものを0.121のハニカム担体にコーティングし、乾燥した。このとき、Baの 重量は、触媒担体1リットル当たり10gでW/C重量 は225g/1であった。

【0010】(実施例3)実施例1と同様のスラリーで Baの重量のみを増加させたものを0.121のハニカム担体にコーティングし、乾燥した。このとき、Baの 重量は、触媒担体1リットル当たり20gでW/C重量 40 は225g/1であった。

【0011】(実施例4)実施例1と同様のスラリーで Baの重量のみを増加させたものを0.121のハニカム担体にコーティングし、乾燥した。このとき、Baの 重量は、触媒担体1リットル当たり30gでW/C重量 は225g/1であった。

【0012】(実施例5)まず、粒子径が100~60 0nmの範囲で平均粒子径が350nmである炭酸パリウム粉末をPdとRh金属溶液を含浸したアルミナ粉末 140gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、400℃で 50 2時間焼成する。このPd、Rh担持アルミナ粉末にセ

2

リウム/ジルコニウム複合酸化物60gと水を混合、攪 拌して触媒スラリーを作製する。 これを0. 121のハ ニカム担体にコーティングし、乾燥させる。このとき、 Baの重量は、触媒担体1リットル当たり20gでW/ C重量は225g/1であった。

【0013】(実施例6)まず、粒子径が100~60 0 n mの範囲で平均粒子径が350 n mである炭酸バリ ウム粉末をPdとRhとPt金属溶液を含浸したアルミ ナ粉末140gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、40 0℃で2時間焼成する。このPd,Rh,Pt担持アル 10 合酸化物60gと水を混合、攪拌して触媒スラリーを作 ミナ粉末にセリウム/ジルコニウム複合酸化物60gと 水を混合、攪拌して触媒スラリーを作製する。これを 0. 121のハニカム担体にコーティングし、乾燥させ る。このとき、Baの重量は、触媒担体1リットル当た り20gでW/C重量は225g/1であった。

【0014】(実施例7)まず、粒子径が100~60 0 n mの範囲で平均粒子径が350 n mである硝酸バリ ウム粉末をPd金属溶液を含浸したアルミナ粉末140 gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、400℃で2時間 焼成する。このPd担持アルミナ粉末にセリウム/ジル 20 コニウム複合酸化物60gと水を混合、攪拌して触媒ス ラリーを作製する。これを0.121のハニカム担体に コーティングし、乾燥させる。このとき、Baの重量 は、触媒担体1リットル当たり20gでW/C重量は2 25g/1であった。

【0015】(実施例8)まず、粒子径が100~60 0 n mの範囲で平均粒子径が350 n mである水酸化バ リウム粉末をPd金属溶液を含浸したアルミナ粉末14 0gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、400℃で2時 ルコニウム複合酸化物60gと水を混合、攪拌して触媒 スラリーを作製する。これを0.121のハニカム担体 にコーティングし、乾燥させる。このとき、Baの重量 は、触媒担体1リットル当たり20gでW/C重量は2 25g/1であった。

【0016】(比較例1)Pd金属溶液を含浸したアル ミナ粉末140gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、4 00°Cで2時間焼成する。CのPd担持アルミナ粉末に セリウム/ジルコニウム複合酸化物60gと水を混合、 ハニカム担体にコーティングし、乾燥させる。該触媒担 体を酢酸バリウム溶液に含浸、乾燥させる。このとき、 Baの重量は、触媒担体1リットル当たり20gでW/ C重量は245g/1であった。

【0017】(比較例2) PdとRh金属溶液を含浸し たアルミナ粉末140gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥 し、400℃で2時間焼成する。このPd、Rh担持ア ルミナ粉末にセリウム/ジルコニウム複合酸化物60g と水を混合、撹拌して触媒スラリーを作製する。アルミ ナを主成分とする基材粉末をPd金属溶液とRh金属溶 50 エンジン:2リットル

液に含浸、乾燥させる。これを0.121のハニカム担 体にコーティングし、乾燥させる。該触媒担体を酢酸バ リウム溶液に含浸、乾燥させる。このとき、Baの重量 は、触媒担体1リットル当たり20gでW/C重量は2 45g/1であった。

【0018】(比較例3) PdとRhとPt金属溶液を 含浸したアルミナ粉末140gと水と混合攪拌、粉砕 後、乾燥し、400℃で2時間焼成する。 このPd. R h, Pt担持アルミナ粉末にセリウム/ジルコニウム複 製する。とれを0.121のハニカム担体にコーティン グし、乾燥させる。該触媒担体を酢酸バリウム溶液に含 浸、乾燥させる。このとき、Baの重量は、触媒担体1 リットル当たり20gでW/C重量は245g/lであ った。

【0019】(比較例4) Pd金属溶液を含浸したアル ミナ粉末140gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、4 00℃で2時間焼成する。とのPd担持アルミナ粉末に セリウム/ジルコニウム複合酸化物60gと水を混合、 攪拌して触媒スラリーを作製する。これを0.121の ハニカム担体にコーティングし、乾燥させる。このと き、Baの重量は、触媒担体1リットル当たり0gでW /C重量は225g/1であった。

【0020】(比較例5)実施例1と同様のスラリーで Baの重量のみを減少させたものを0.121のハニカ ム担体にコーティングし、乾燥した。このとき、Baの 重量は、触媒担体1リットル当たり2gでW/C重量は 225g/1であった。

【0021】(比較例6)まず、粒子径が600~10 間焼成する。このPd担持アルミナ粉末にセリウム/シ 30 00nmの範囲で平均粒子径が800nmである炭酸バ リウム粉末をPd金属溶液を含浸したアルミナ粉末14 0gと水と混合攪拌、粉砕後、乾燥し、400℃で2時 間焼成する。このPd担持アルミナ粉末にセリウム/ジ ルコニウム複合酸化物60gと水を混合、攪拌して触媒 スラリーを作製する。これを0.121のハニカム担体 にコーティングし、乾燥させる。このとき、Baの重量 は、触媒担体1リットル当たり20gでW/C重量は2 258/1であった。

【0022】 [性能評価の記述] 各実施例および比較例 攪拌して触媒スラリーを作製する。これを0.121の 40 で作製した触媒を下記条件で耐久・評価したときの触媒 性能を、触媒金属種、Ba重量、Ba担持方法と合わせ て、表1に示す。

<耐久条件>

台上エンジンによる触媒耐久

エンジン:3リットル 排気温度:750℃ 耐久時間:30時間 <性能評価条件>

台上エンジンによる触媒転化性能評価

特開平10-249200

6

排気温度:400℃

* [0023]

排気A/F=14.2、振幅±0.2

* 【表1】

表1. 各試作触媒の排ガス浄化性能評価結果

			D - 5	Ba担持法	Ba粒子径分布/平均値 (nm)	放媒転化性能		
	貴金属種	貴金属担持量 (g/1)	B a 量 (g/1)	DB担持在		H C (%)	C O (%)_	(%)
実施例 1	Pd	8 0	5	混ぜ込み	100~ 600/350	4 2	3 2	8 0
実施例 2	Pd	8 0	1 0	混ぜ込み	100~ 600/350	4 3	3 3	8 5
実施例3	Рd	8 0	2 0	混ぜ込み	100~ 600/350	4 3	3 6	8 8
実施例 4	Pd	8 0	3 0	混ぜ込み	100~ 600/350	4 3	3 7	8 9
実施例 5	Pd/Rh	8 0	2 0	混ぜ込み	100~ 600/350	5 7	3 7	8 9
実施例 6	Pd/Rh/Pt	8 0	2 0	混ぜ込み	100~.600/350	5 7	3 6	8 9
実施例?	Pd	8 0	2 0	混ぜ込み	100~ 600/350	4 3	3 6	8 7
実施例 8	Pd	8 0	2 0	混ぜ込み	100~ 600/350	4 2	36	8 5
比較例1	Pd	8 0	2 0	含浸	20~ 100/ 60	3 3	3 0	8 3
比較例 2	Pd/Rh	8 0	2 0	含没	20~ 100/ 60	5 0	3 1	7 9
比較例 8	Pd/Rh/Pt	8 0	2 0	含泛	20~ 100/ 60	4 9	3 0	8 4
比較例4	Pd	8 0	0	無し		3 0	2 4	5 4
比較例 5	Рđ	8 0	2	混ぜ込み	100~ 600/350	3 3	3 0	60
比較例 8	Pd	8 0	2 0	混ぜ込み	600~1000/800	4 2	3 0	80

【0024】なお、上記実施例等では、Ba粒子の含有量を触媒担体1リットル当たり5~30gの範囲を示したが、この含有量は5~50gの範囲であれば良い。 【0025】

【発明の効果】以上、詳細に説明したように、本発明によれば、バリウム化合物粒子の粒径が100~600n

mで平均粒子径が350nm、そして、このバリウム粒子の含有量が触媒担体1リットル当たり5~50gで、かつバリウム化合物粉末とPdをアルミナに担持した粉末とを湿式にて混合粉砕して得たスラリーを一体構造担体に担持することで、耐久後の触媒性能の向上を期待できる。

5